

# <sup>(19)</sup> RU <sup>(11)</sup> 2 077 588 <sup>(13)</sup> C1

(51) MПK<sup>6</sup> C 12 P 13/02

## РОССИЙСКОЕ АГЕНТСТВО ПО ПАТЕНТАМ И ТОВАРНЫМ ЗНАКАМ

## (12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ПАТЕНТУ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

- (21), (22) Заявка: 96100024/13, 16.01.1996
- (46) Дата публикации: 20.04.1997
- (56) Ссылки: Заявка ЕПВ N 0204555, кл. С 12 Р 13/02, 1986.
- (71) Заявитель:
  Государственное унитарное предприятие
  Саратовский научно-исследовательский
  институт биокатализа,
  Саратовский филиал
  Научно-исследовательского института химии и
  технологии полимеров им.акад.В.А.Каргина
- (72) Изобретатель: Дебабов В.Г., Воронин С.П., Козулин С.В., Синолицкий М.К., Козулина Т.Н., Полянский А.Б., Синтин А.А., Яненко А.С., Байбурдов Т.А., Хоркин А.А., Луйксаар И.В., Решетникова Л.В., Федченко Н.Н.

 $\infty$ 

 $\infty$ 

(73) Патентообладатель:
Государственное унитарное предприятие
Саратовский научно-исследовательский
институт биокатализа,
Саратовский филиал
Научно-исследовательского института химии и
технологии полимеров им.акад.В.А.Каргина

### (54) СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ АКРИЛАМИДА

(57) Реферат:

Использование: Биотехнология, получение акриламида. Сущность изобретения: для осуществления биотехнологического способа получения акриламида биомассу штамма Rhodococcus rhodochrous M33 ВКПМ-1268

суспендируют в водопроводной или дистиплированной воде Акрипонитрил вносят в реакционный раствор по мере трансформации так, чтобы его концентрация исходная и в течение процесса не превышала 0,1%.

-1-



# <sup>(19)</sup> RU <sup>(11)</sup> 2 077 588 <sup>(13)</sup> C1

(51) Int. Cl.<sup>6</sup> C 12 P 13/02

#### RUSSIAN AGENCY FOR PATENTS AND TRADEMARKS

## (12) ABSTRACT OF INVENTION

(21), (22) Application: 96100024/13, 16.01.1996

(46) Date of publication: 20.04.1997

(71) Applicant:
Gosudarstvennoe unitarnoe predprijatie
Saratovskij nauchno-issledovatel'skij
institut biokataliza,
Saratovskij filial

Nauchno-issledovatel'skogo instituta khimii i tekhnologii polimerov im.akad.V.A.Kargina

(72) Inventor: Debabov V.G., Voronin S.P., Kozulin S.V., Sinolitskij M.K., Kozulina T.N., Poljanskij A.B., Sintin A.A., Janenko A.S., Bajburdov T.A., Khorkin A.A., Lujksaar I.V., Reshetnikova L.V., Fedchenko N.N.

(73) Proprietor:
Gosudarstvennoe unitarnoe predprijatie
Saratovskij nauchno-issledovatel'skij
institut biokataliza,
Saratovskij filial
Nauchno-issledovatel'skogo instituta khimii
i tekhnologii polimerov im.akad.V.A.Kargina

### (54) METHOD OF ACRYLAMIDE PREPARING

(57) Abstract:

刀

5 8 8 FIELD: biotechnology. SUBSTANCE: biomass of the strain Rhodococcus rhodochrous "M33BKIIM-1268" is suspended in tap water or distilled water. Acrylonitrile

is added to reaction solution during its metabolism and its initial concentration is maintained at level 0.1%, not above. EFFECT improved method of preparing.

-2-

С развитием биотехнологии возрос интерес к возможностям микробного производства соединений, получаемых в химической промышленности традиционными методами тяжелого органического синтеза. К таким веществам относится акриламид, применяемый в крупнотоннажной химии для синтеза полимерных материалов, промышленное производство которого (химическое и микробиологическое) имеет целый ряд недостатков.

На сегодняшний день среди штаммов, способных осуществлять гидролиз алифатических и ароматических нитрилов в соответствующие амиды, наиболее полно изучены Pseudomonas chlororaphis B23. Brevibacterium sp. R312, Rhodococcus sp. N Rhodococcus rhodochrous Rhodococcus rhodochrous M8 и Rhodococcus rhodochrous M33 Это связано с наличием у культур максимальной нитрилгидратазной активности использованием в технологии получения амидов.

Микробиологическое получение акриламида в отличие от химических способов характеризуется мягкими условиями синтеза, селективностью реакции, высокой чистотой конечного продукта, отсутствием токсичных отходов.

Существует два подхода к осуществлению биотехнологического получения амидов: в периодическом режиме с использованием интактных клеток и непрерывном процессе на основе иммобилизованных бактерий, частично или высокоочищенного фермента.

технологии получения Описанные акриламида с использованием интактных клеток помимо преимуществ (простота в приготовлении биокатализатора, высокая ферментативная активность свободных оборудование, стандартное применяемое в химической промышленности) не лишены целого ряда недостатков. В частности, низкое содержание конечного продукта (акриламида) требует введения дополнительной стадии концентрирования. использование высоких микробных нагрузок затрудняет отделение клеток от реакционных растворов, может приводить к полимеризации растворов акриламида Термолабильность фермента нитрилгидратазы большинства используемых штаммов требует поддержания температуры процесса в интервале 0-3°C, что ведет к дополнительным энергозатратам. Кроме того, внесение неорганических солей в реакционную смесь снижает конечного продукта

双

 $\infty$ 

Проведение процесса с использованием иммобилизованных клеток позволяет повысить стабильность катализатора создать проточную систему работы установки. Однако сложности, связанные с подготовкой биокатализатора (иммобилизация клеток), необходимость контроля за разбуханием геля вымыванием бактерий из гранул полиакриламида, отделение жидкой фазы от частиц катализатора по окончании процесса, периодическая полимеризация биокатализатора оценка его ферментативной активности, а также затруднение диффузионных процессов в полимерной частице делают эту технологию трудноосуществимой.

Важнейшими параметрами, характеризующими эффективность способа получения акриламида, является концентрация целевого продукта в растворе, концентрация биокатализатора и время проведения реакции.

5

. -<sup>25</sup>

30

35

Известен способ получения растворов акриламида с помощью штаммов N 774 и N 771 рода Corinebacterium и штамма N 775, относящегося к роду Nocardia. Процесс проводят в воде при рН 8,0, поддерживая заданное значение рН среды добавлением 0,5 N КОН, концентрации биокатализатора не менее 16 г/л, температура процесса около О °С; за 16 ч получают 31% раствор акриламида

Известен способ получения водных растворов акриламида с использованием бактерий Pseudomonas chlororaphis В 23. Процесс проводят с применением интактных клеток, создавая концентрацию биокатализатора в фосфатном буфере 10-20 г/л (здесь и далее по массе сухих клеток). Акрилонитрил вносят в реакционный раствор порциями по мере его трансформации. Температуру в растворе поддерживают в интервале 0-15°С. Через 7,5 ч выход акриламида составляет 400 г/л.

Известен способ получения акриламида с использованием микроорганизма Rhodococcus rhodochrous J1. Процесс проводят в 0,05М фосфатном буфере при температуре 0-5°С. В реакции используются интактные клетки в концентрации 10-20 г/л. Полученный раствор содержит 450 г/л акриламида.

К недостаткам вышеперечисленных способов можно отнести следующее использование высоких микробных нагрузок (до 20 г/л) для достижения выхода акриламида 400-450 г/л, длительное время реакции и проведение процесса при низких температурах. Эти недостатки связаны с низкой нитрилгидратазной активностью и низкой термостабильностью биокатализатора.

Целью изобретения является получение растворов акриламида более высокой концентрации с использованием низких микробных нагрузок и сокращение времени процесса.

Поставленная цель достигается путем использования в качестве биокатализатора биомассы штамма Rhodococcus rhodo- chrous M33 ВКПМ S-1268, созданием исходной и поддержанием текущей концентраций акрилонитрила в реакционной среде не выше 0,1%

Предлагаемый способ осуществляется спедующим образом.

Клетки штамма М33 выращивают на питательной среде следующего состава, г/л:  $K_2HPO_4$  0,5;  $KH_2PO_4$  0,6; MgSO  $_4$  FeSO $_4$  0,005; CoCl $_2$  0,01; глюкоза 10-20; мочевина 5-10 (либо NaNO $_3$  1).

Биомассу отделяют любым известным способом и суспендируют в водопроводной или дистиплированной воде в количестве 0,64-4,1 г/л в интервале рН 6,8-7,8. Акрилонитрил вносят в реакционный раствор по мере трансформации так, чтобы его

-3-

55

начальная и текущая концентрация не превышала 0,1% Процесс проводят при постоянном перемешивании, поддерживая температуру реакции в интервале от 13 до 22 °C. Время реакции 4-6 ч. По окончании процесса получают растворы с концентрацией акриламида 500-600 г/л.

Сопоставительный анализ заявляемого решения с прототипом показывает, что предлагаемый способ отличается тем, что в качестве биокатализатора используется биомасса штамма Rhodococcus rhodochrous МЗЗ ВКПМ S-1268, а акрилонитрил вносят в чтобы реакционный раствор так, концентрация, исходная и поддерживаемая в ходе реакции, не превышала 0,1% Это позволяет избежать значительного угнетения нитрилгидратазной активности, имеющего при осуществлении способа, описанного в прототипе. В свою очередь сохранение высокой нитрилгидратазной активности на протяжении всей реакции позволяет получать растворы акриламида с концентрацией до 600 г/л, используя микробные нагрузки, минимальные сократить время проведения процесса до 4-6

Способ поясняется следующими примерами.

Пример 1. В три стальных реактора объемом 1,5 л каждый, снабженных механическими мешалками, термостатируемых в интервале температур 12-20°C, вносят по 627 мл дистиллированной воды (рН 7,6). В каждом реакторе ресуспендируют 426 мг клеток (по сухой массе) штамма Rhodococcus rhodoch- rous МЗЗ с активностью нитрилгидратазы 210 ед. Затем в первый реактор добавляют 12 г чистого акрилонитрила И трансформации поддерживают его концентрацию в интервале 1-2% Во второй реактор акрилонитрил вносят так, чтобы его концентрация в растворе находилась в интервале 0,1- 2% В третий реактор акрилонитрил вносят так, чтобы его концентрация в растворе не превышала 0,1% Качественный и количественный состав определяют раствора ПО данным газожидкостной хроматографии. Реакцию останавливают через 8 ч после резкого падения скорости гидролиза акрилонитрила. В первом реакторе получают 42%-ный раствор акриламида во втором 43%-ный раствор, в третьем 48%-ный раствор.

双

G

 $\infty$ 

 $\infty$ 

Результаты эксперимента показывают, что при проведении реакции с поддержанием концентрации акрилонитрила в интервале 1-2% можно получить только 42%-ный раствор акриламида. Уменьшение концентрации акрилонитрила в реакционном растворе до 0,1% и ниже приводит к увеличению выхода акриламида до 48%

Пример 2. В стальной реактор объемом 3 л, снабженный механической мешалкой, термостатируемый в интервале температур 20-22°С, вносят 2 л водопроводной воды, содержащей 1,27 г клеток штамма

Rhodococcus rhodochrous M33 с активностью нитрилгидратазы 210 ед. Акрилонитрил вносят в реакционный раствор по мере трансформации так, чтобы его концентрация, начальная и текущая, не превышала 0,1% Качественный и количественный состав определяют данным раствора ПО газо-жидкостной хроматографии. За 6 ч реакции получают раствор акриламида с концентрацией 500 г/л. Далее реакцию останавливают из-за резкого падения скорости гидролиза акрилонитрила. Выход акриламида близок к количественному, акриловая кислота в качестве побочного продукта не обнаруживается.

Пример 3. В стальной реактор объемом 3 снабженный механической мешалкой, термостатируемый в интервале температур 13-20°C, вносят 1,5 л водопроводной воды, 3.0 г клеток содержащей штамма Rhodococcus rhodochrous M33 с активностью нитрилгидратазы 210 ед. Акрилонитрил вносят в реакционный раствор по мере трансформации так, чтобы его концентрация не превышала 0,1% Качественный и количественный состав раствора определяют по данным газо-жидкостной хроматографии. За 6 ч реакции получают раствор акриламида с концентрацией 570 г/л.

Пример 4. В стальной реактор объемом 3 л, снабженный механической мешалкой, термостатируемый в интервале температур 13-20°С, вносят 1,5 л водопроводной воды, содержащей 6,15 г клеток штамма Rhodococcus rhodochrous M33 с активностью нитрилгидратазы 210 ед. Акрилонитрил вносят в реакционный раствор по мере трансформации так, чтобы его концентрация не превышала 0,1% Качественный и количественный состав раствора определяют по данным газо-жидкостной хроматографии 3а 4 ч реакции получают раствор акриламида с концентрацией 600 г/л.

Таким образом, заявляемый способ получения акриламида обладает следующими отличиями: использованием в качестве биокатализатора биомассы штамма Rhodococcus rhodochrous M33 ВКПМ S-1268 и поддержанием концентрации акрилонитрила (исходной и в течении гидролиза) не более 0,1% Это позволяет получать растворы акриламида с концентрацией до 600 г/л, используя в реакции низкие микробные нагрузки и сократить время проведения процесса до 4-6 ч.

### Формула изобретения:

1 Способ получения акриламида путем гидратации акрилонитрила с использованием биомассы бактерий Rhodococcus rhodochrous, обладающей нитрилгидратазной активностью, последующим выделением целевого продукта, отличающийся тем. что гидратацию проводят с использованием биомассы штамма Rhodococcus rhodochreus M33 ВКПМ исходной концентрации при более 0,1% акрилонитрила не поддерживают ее на этом уровне в течение всего процесса

-4-

60

50

- · \*<sup>25</sup>